

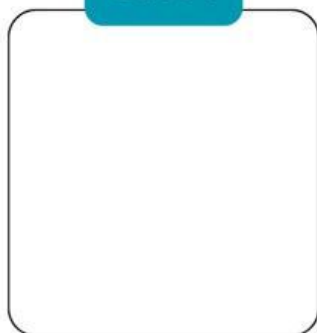
Nhóm: _____

Tốc độ của phản ứng

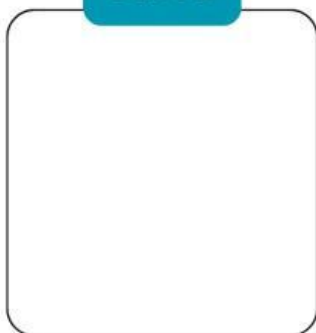
Nhiệm vụ: Sắp xếp các bước làm sau theo đúng tiến trình làm của 2 thí nghiệm.

Thí nghiệm 1: Ảnh hưởng của diện tích bề mặt tiếp xúc tới tốc độ phản ứng.

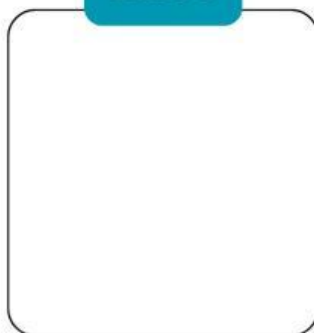
Bước 1



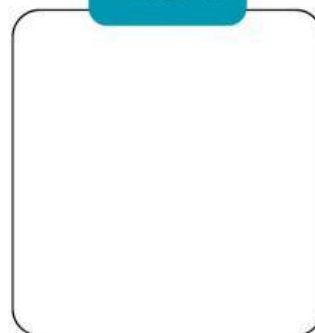
Bước 2



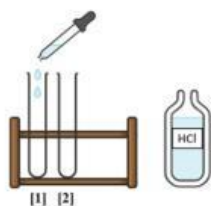
Bước 3



Bước 4



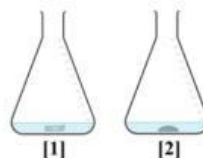
Lấy chính xác 5ml dung dịch HCl 0,25M vào ống nghiệm (1) và (2).



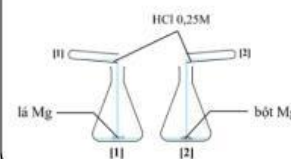
Cho lá Mg vào bình erlen (1) và đổ bột Mg vào bình erlen (2).



Quan sát hiện tượng thí nghiệm xảy ra để so sánh tốc độ phản ứng ở 2 bình erlen (1) và (2).

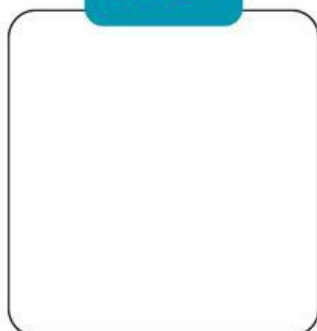


Đổ đồng thời dung dịch HCl trong ống nghiệm (1) và (2) vào bình erlen (1) và (2) tương ứng.

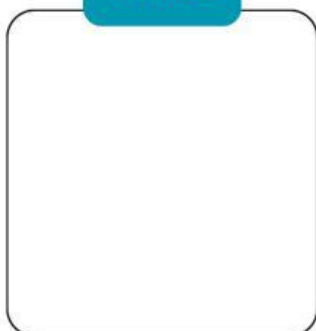


Thí nghiệm 2: Ảnh hưởng của nhiệt độ tới tốc độ phản ứng.

Bước 1



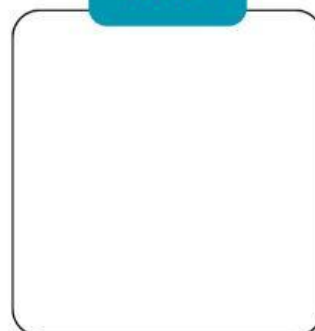
Bước 2



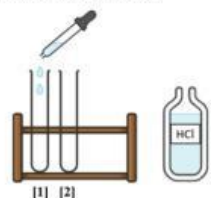
Bước 3



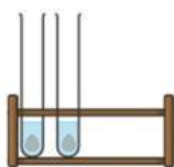
Bước 4



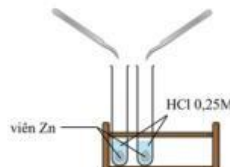
Lấy chính xác 5ml dung dịch HCl 0,25M vào ống nghiệm (1) và (2).



Quan sát hiện tượng thí nghiệm xảy ra để so sánh tốc độ phản ứng ở 2 ống nghiệm (1) và (2).



Đặt lại ống nghiệm vào giá đỡ, dùng panh cho đồng thời viên kẽm vào ống nghiệm (1) và (2).



Đổ 150ml nước nóng ra cốc thủy tinh, sau đó sử dụng kẹp gỗ giữ ống nghiệm số (2) và đặt vào nước nóng trong thời gian là 1 phút.

